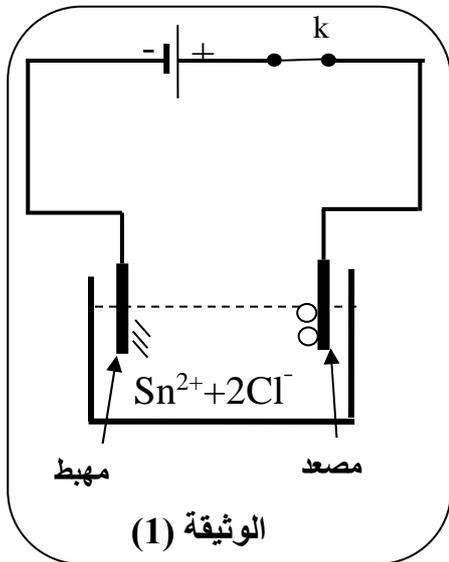




الجزء الأول: (12 نقطة)

التمرين الأول: (6 نقاط)

I. (.) بغرض تحضير محلول كلور القصدير ($\text{Sn}^{2+} + 2\text{Cl}^-$) وضعنا في إناء قطعة نقيّة من معدن القصدير ثم سكبنا عليها حجما كافيا من محلول كلور الهيدروجين ($\text{H}^+ + \text{Cl}^-$) فانطلق غاز وتشكّل المحلول.



1) سمّ الغاز المنطلق وبيّن كيف يتمّ الكشف عنه.

2) اكتب المعادلة الكيميائية المنمذجة للتفاعل الحادث.

II. (.) وضعنا المحلول الناتج في وعاء تحليل كهربائيّ مسرياه من

الغرافيت (الفحم) ثمّ حقّقنا التركيب التجريبيّ الموضّح في الوثيقة (1).

بعد غلق القاطعة (k) تشكّلت شعيرات معدنيّة عند المهبط، وعند

المصعد انطلق غاز أزال لون كاشف النيلة.

1) سمّ النوع الكيميائيّ لكلّ من الشعيرات المعدنيّة والغاز المنطلق.

2) عبّر بمعادلة كيميائيّة عن التفاعل الحادث عند كلّ مسرى.

التمرين الثاني: (06 نقاط)

رفع عامل ميناء حمولة (s) كتلتها $m = 300 \text{ Kg}$ بواسطة رافعة إلى

ارتفاع معيّن. الوثيقة (2).

1) احسب شدّة ثقل الحمولة (s) باعتبار $g = 10 \text{ N/Kg}$ في المكان.

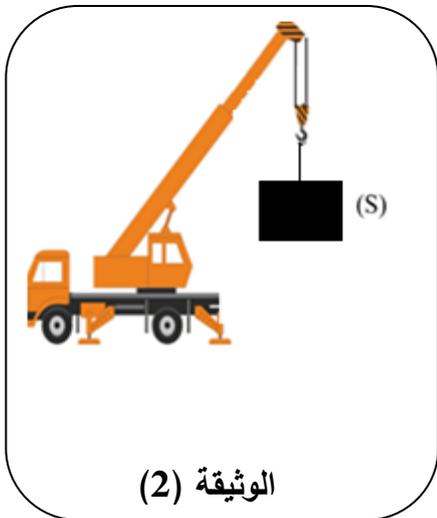
2) عند بلوغ الارتفاع المعيّن أوقف العامل تشغيل الرافعة و ترك

الحمولة (s) معلقة بالحبّل في انتظار انزالتها، فحدث لها التوازن.

أ) اذكر القوى المؤثّرة في الحمولة (s) وأعط رمزا لكلّ منها.

ب) مثلّ هذه القوى على الحمولة (s) في حالة التوازن

باستعمال سلّم الرسم ($1000 \text{ N} \rightarrow 1 \text{ cm}$)

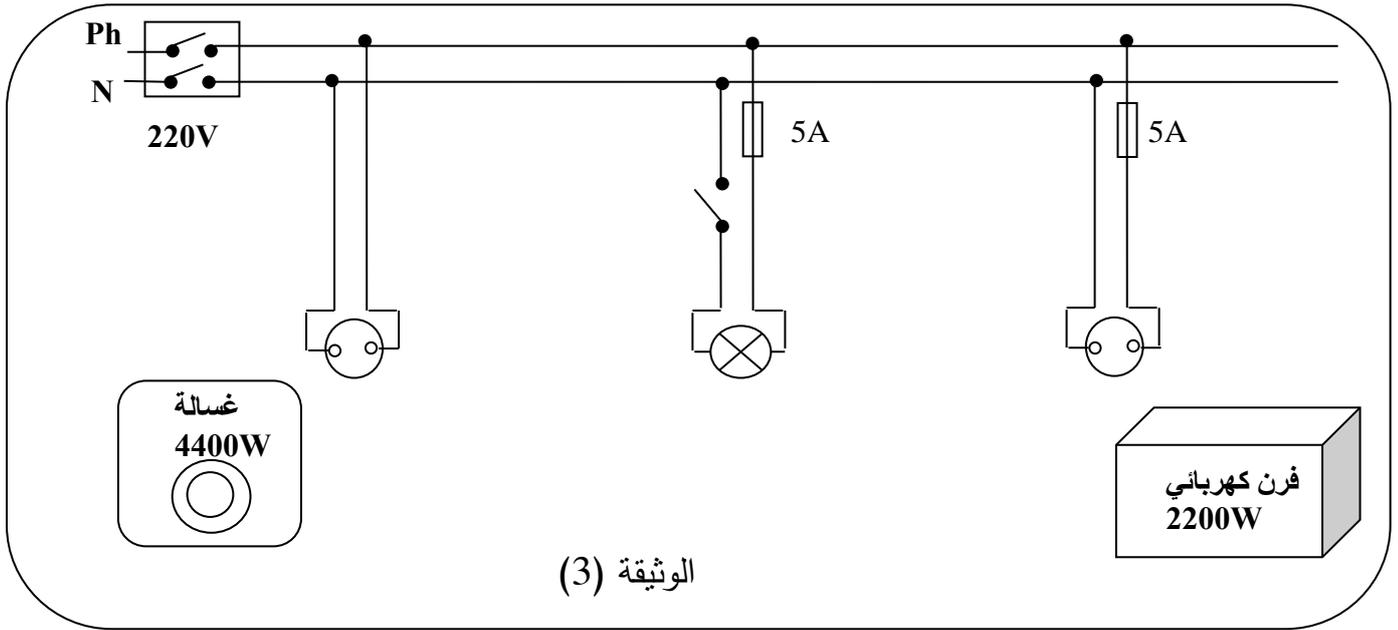


الجزء الثاني: (8 نقاط)

الوضعية الإدماجية:

تبيّن الوثيقة (3) مخططًا كهربائيًا لجزء من الشبّكة الكهربائيّة لمنزل أحمد.

عند تشغيل الفرن الكهربائيّ الخالي من أيّ عطب، لاحظت الأمّ انقطاع التّيّار الكهربائيّ عن دائرة المآخذ الذي يغذّيه رغم سلامة هذا المآخذ، في حين أنّه لم ينقطع عن بقية الدّارات الأخرى.



الوثيقة (3)

1) فسّر سبب انقطاع التّيّار الكهربائيّ عن دائرة الفرن عند تشغيله.

2) اقترح حلًا مناسبًا لتشغيل الفرن من نفس المآخذ.

3) أ) اذكر التّعديلات والإضافات المناسبة، كلّ على حدة، لحماية الأجهزة الكهربائيّة

ومستعملها من أخطار التّيّار الكهربائيّ.

ب) أعد رسم المخطّط الكهربائيّ مبينًا عليه التّعديلات والإضافات المناسبة.

العلامة		عناصر الإجابة
مجموع	مجزأة	
		<p>الجزء الأول: (12 نقطة)</p> <p>التمرين الأول: (6 نقاط)</p> <p>.I</p> <p>(1) - الغاز المنطلق هو ثنائي الهيدروجين.</p> <p>- يتم الكشف عنه بتقريب عود ثقاب مشتعل منه ، فتحدث فرقة خفيفة.</p> <p>(2) كتابة معادلة التفاعل الكيميائي:</p> $\text{Sn}_{(s)} + 2(\text{H}^+ + \text{Cl}^-)_{(aq)} \longrightarrow (\text{Sn}^{2+} + 2\text{Cl}^-)_{(aq)} + \text{H}_{2(g)}$ <p>.II</p> <p>(1) تسمية النوع الكيميائي لكل من:</p> <p>الشعيرات المعدنية: هي معدن القصدير أو القصدير.</p> <p>الغاز المنطلق: هو ثنائي الكلور.</p> <p>(2) التعبير بمعادلة كيميائية عن التفاعل الحادث عند كل مسرى:</p> <p>عند المهبط: $\text{Sn}^{2+}_{(aq)} + 2e^- \longrightarrow \text{Sn}_{(s)}$</p> <p>عند المصعد: $2\text{Cl}^-_{(aq)} \longrightarrow \text{Cl}_{2(g)} + 2e^-$</p>
03	0.5 0.5	
03	02	
03	01 01	
		<p>التمرين الثاني: (06 نقاط)</p> <p>(1). حساب شدة ثقل الحمولة (S):</p> $P = m \times g$ $P = 300 \times 10$ $P = 3000\text{N}$ <p>(2). القوى المؤثرة في الحمولة (S):</p> <p>- ثقل الحمولة (P).</p> <p>- توتر الحبل (T) أو قوة شد الحبل (أي ترميز).</p> <p>(3). تمثيل القوى المؤثرة على الحمولة:</p> <p>- الجملة في حالة توازن وخاضعة لقوتين</p> <p>- مميزات القوتين:</p> <p>1- لهما نفس الحامل.</p> <p>2- لهما نفس الشدة.</p> <p>3- جهتان متعاكستان.</p>
01	0.5 0.5	
02	0.5+0.5 0.5+0.5	
	0.25	
	0.25x3	

		شبكة التقييم:		
		المؤشرات	الأسئلة	المعايير
08	0.5	- يعطي تفسيراً لسبب انقطاع التيار الكهربائي	س1	الوجاهة
	0.5	- يذكر حلاً لتشغيل الفرن	س2	
	0.5	- يذكر تعديلات وإضافات	س3	
	0.5	- يرسم مخططاً كهربائياً		
	1.25	- يعطي تفسيراً صحيحاً لسبب انقطاع التيار الكهربائي بحساب شدة التيار الكهربائي اللازمة لتشغيل الفرن ومقارنتها بدلالة المنصهرة.	س1	الاستخدام السليم لأدوات المادة
	0.5	- يذكر حلاً صحيحاً لتشغيل الفرن.	س2	
	01.25	- يذكر التعديلات والإضافات المناسبة كل على حدة مع ضرورة حساب شدة التيار اللازمة لتشغيل الغسالة	س3	
	1	- يرسم مخططاً كهربائياً عليه التعديلات والإضافات المناسبة.		
	01	- التعبير بلغة علمية سليمة. - التسلسل المنطقي للأفكار. - دقة الإجابة (استعمال وسائل الرسم واحترام الرموز.....)	كل الأسئلة	الانسجام
	01	- وضوح الخط والرسومات. - تنظيم الفقرات. - الإبداع.	كل الأسئلة	الإبداع والإتقان